

<p>COURS</p> <p>Qu'est-ce qu'un réducteur ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>COURS</p> <p>Qu'est-ce qu'un oxydant ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>COURS</p> <p>Lorsque le réducteur est formé, a-t-on une réduction ou une oxydation ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>COURS</p> <p>Lorsqu'on équilibre une demi-équation électronique, quelles lois doit-on respecter ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>
<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Citer dans l'ordre les étapes pour équilibrer une demi-équation électronique.</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>COURS</p> <p>Si on a deux couples oxydoréducteurs Ox_1/Red_1 et Ox_2/Red_2, quelles espèces réagissent ensemble ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Lors de l'écriture de l'équation de réaction d'oxydoréduction, que place-t-on à gauche dans les demi-équations électroniques ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>COURS</p> <p>Les électrons apparaissent-ils dans l'équation de réaction d'oxydoréduction ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>
<p>COURS</p> <p>Un réducteur est-il réduit ou oxydé ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>COURS</p> <p>Comment note-t-on un couple rédox ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>COURS</p> <p>Comment écrit-on la demi-équation d'oxydoréduction du couple Ox/Red ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Identifier l'oxydant du couple : Cu^{2+}/Cu</p> <p>CHAPITRE 2</p>
<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Identifier le réducteur du couple : I_2/I^-</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>COURS</p> <p>Lors d'une réaction d'oxydoréduction, il y a transfert...</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Quel couple Redox met en jeu la demi-équation électronique suivante: $HSO_4^-(aq) + 3H^+(aq) + 2e^- \rightarrow SO_2(aq) + 2H_2O(l)$</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>COURS</p> <p>Que fait-on avant d'additionner les deux demi-équations électroniques ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>

<p>Conservation de la masse (éléments chimiques) Conservation de la charge</p>	<p>On a une réduction: Couple Oxydant / Réducteur</p> $\begin{array}{c} \xrightarrow{\text{Réduction}} \\ \text{Oxydant} + n \text{ électrons} = \text{Réducteur} \\ \xleftarrow{\text{Oxydation}} \end{array}$	<p>Un oxydant est une espèce chimique capable de capturer un ou plusieurs électrons.</p>	<p>Un réducteur est une espèce chimique capable de libérer un ou plusieurs électrons.</p>
<p>Non, les électrons n'apparaissent pas car ils sont équilibrés: il y en a autant dans les réactifs et dans les produits.</p>	<p>On place les réactifs à gauche.</p>	<p>Ox_1 réagit avec Red_2 ou Ox_2 réagit avec le Red_1.</p>	<ol style="list-style-type: none"> 1. Écrire $Ox = Red$. 2. Équilibrer les atomes qui ne sont ni oxygène, ni hydrogène. 3. Équilibrer les oxygènes avec des molécules d'eau. 4. Équilibrer les hydrogènes avec des ions H^+. 5. Équilibrer les charges en ajoutant des électrons e^-.
<p>Cu^{2+} (à gauche)</p>	<p>$Ox + n e^- = Red$</p>	<p>Oxydant / Réducteur (L'oxydant est toujours à gauche et le réducteur à droite.)</p>	<p>Un réducteur est oxydé.</p>
<p>On met les réactifs à gauche et on multiplie ENTièrement chaque équation de manière à ce quand on les additionne les électrons se simplifient.</p>	<p>HSO_4^- (aq) / SO_2 (aq)</p>	<p>d'électrons.</p>	<p>I^- (à droite)</p>